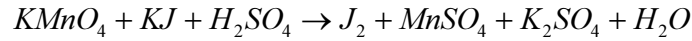
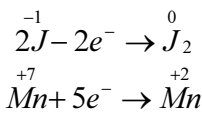
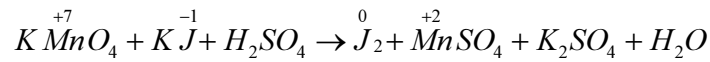


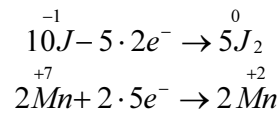
47. Kolika je koncentracija rastvora $KMnO_4$ (mol/dm^3) ako $1cm^3$ ovog rastvora oslobodi $12,7mg$ joda iz rastvora KJ u kiseloj sredini? (J-127)



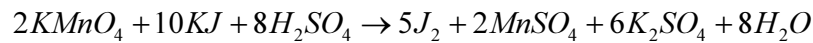
Kada se odrede oksidacioni brojevi, vidi se da je reč o oksido-redukcionoj reakciji.



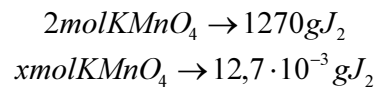
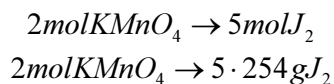
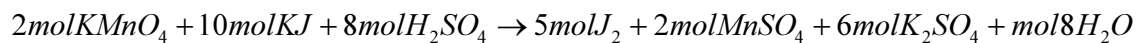
Kako broj primljenih i otpuštenih elektrona nije jednak, prvu jednačinu množimo sa 5 a drugu sa 2.



Nakon sređivanja koeficijenata, i izjednačavanja reakcije, imamo:



odnosno:



$$n = 0,02 \cdot 10^{-3} molKMnO_4$$

$$V = 1 \cdot 10^{-3} dm^3$$

$$c = 0,02 \frac{mol}{dm^3}$$